



#### Heat hardenable coating composition, precondensates contained therein, and their use

EP0140357

Publication date:

1985-05-08

Inventor:

HEINRICH SIEGFRIED; HEITZMANN RUDOLF DR DIPL-CHEM; STOLZENBACH HEINRICH DR DIPL-C

Applicant:

Classification: - international:

C09D3/49

- european:

C08G63/20; C09D167/00

Application number: EP19840112970 19841027 Priority number(s): DE19833339424 19831029

HERBERTS & CO GMBH (DE)

#### Also published

EP0140357 (A3) DE3339424 (A1)

EP0140357 (B2)

EP0140357 (B1)

#### Cited document

FR1574971 US3925278 FR1533897 US4154912

DE2417587

1. Heat-curable coating composition containing as binder (A) film-forming hydroxyl group-containing compounds having a hydroxyl functionality of at least 3 and an 1. Heat-curable coaing composition containing as binder (4) him-forming hydroxyl group-containing compounds having a hydroxyl functionality of at least 3 and an average molecular weight of 500 to 90.000, and (8) crosslinking organic compounds reacted with it to give precondensates present in dissolved form in the coating composition, and organic solvents, additives and optional pigments and/or fillers, characterised in that the crosslinking organic compounds (8) are reaction products of aldehydes, having a molecular weight of 500 at the most, and monoalcohols and optionally polyalcohols, and have on average 2 to 10 alkoxy end groups and an average molecular weight of 75 to 5.000.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide





(1) Veröffentlichungsnummer:

0 140 357

**A2** 

12

#### **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 84112970.3

(51) Int. Cl.4: C 09 D 3/49

22 Anmeldetag: 27.10.84

30 Priorität: 29.10.83 DE 3339424

(4) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 08.05.85 Patentblatt 85/19

84) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE (7) Anmelder: Herberts Gesellschaft mit beschränkter Haftung Christbusch 25 D-5600 Wuppertal 2(DE)

(2) Erfinder: Heinrich, Siegfried Augustastrasse 84 D-5600 Wuppertal 1(DE)

(72) Erfinder: Heltzmann, Rudolf, Dr. Dipl.-Chem. Waldstrasse 7 D-7803 Gundelfingen(DE)

(72) Erfinder: Stolzenbach, Heinrich, Dr. Dipl.-Chem. Kottsiepen 73 D-5600 Wuppertal 21(DE)

(4) Vertreter: Türk, Dietmar, Dr. rer. nat. et al, Redies, Redies, Türk & Gille Patentanwälte Brucknerstrasse 20 D-4000 Düsseldorf 13(DE)

(54) Wärmehärtbare Beschichtungsmasse, darin enthaltene Prekondensate und deren Verwendung.

Wärmehärtbare Beschichtungsmasse enthaltend als Bindemittel-(A) filmbildende hydroxygruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90000 und damit vermischte oder zu Prekondensaten umgesetzte (B) vernetzende oganische Verbindungen, erhalten durch Umsetzung von Aldehyden mit einem Molekulargewicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen, die im Mittel 2 bis 10 Alkoxyendgruppen und ein mittleres Molekulargewicht von 75 bis 5000 aufweisen. Die Erfindung betrifft auch die Herstellung der Umsetzungsprodukte aus Aldehyden und Alkoholen sowie die Verwendung der Beschichtungsmasse und der Umsetzungsprodukte zur Herstellung von Lacküberzügen.

Anmelder: HERBERTS Gesellschaft mit beschränkter Haftung, Christbusch 25, 5600 Wuppertal

Wärmehärtbare Beschichtungsmasse, darin enthaltene Prekondensate und deren Verwendung

Die Erfindung betrifft eine wärmehärtbare Beschichtungsmasse enthaltend als Bindemittel (A) filmbildende hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestens 3 und einem mitteleren Molekulargewicht von 500 bis 90000 und damit vermischte oder zu in der Beschichtungsmasse in gelöster Form vorliegenden Prekondensaten umgesetzte (B) vernetzende organische Verbindungen sowie organische Lösemittel, Additive und gegebenenfalls Pigmente und/oder Füllstoffe.

Derartige Beschichtungsmassen mit verschiedenen Vernetzungsmitteln sind bekannt. Als Vernetzungsmittel werden nach dem Stand der Technik eingesetzt Phenolharze, Aminharze oder Polyisocyanate. Obwohl derartige Beschichtungsmassen in großem Umfang technisch eingesetzt werden, be-25 sitzen sie schwerwiegende Nachteile. Phenolharze sind zwar billig und ergeben-Beschichtungen mit hoher Chemikalienbeständigkeit, sind aber aus arbeitshygienischen Gründen problematisch wegen der unerwünschten Formaldehyd-Abspaltung. Die Beschichtungen sind wenig 30 witterungsbeständig und dann, wenn sie durch geeignete

Auswahl der Komponenten eine hohe Härte besitzen, wenig elastisch.

5

10

15

20

10

15

20

25

30

Im wesentlichen das gleiche gilt für Beschichtungsmassen enthaltend Aminharze als Vernetzungskomponente, wobei deren Vorteil jedoch nicht in der Chemikalienbeständigkeit, sondern in der Witterungsbeständigkeit liegt. Die genannten Aminharze sind Prekondensate aus Melamin oder Härnstoff mit Formaldehyd und Alkoholen.

Die oben erwähnten Phenolharze und Aminharze enthalten im allgemeinen freien Formaldehyd, welcher bei üblicher Verarbeitung der diese enthaltende Beschichtungsmittel zu arbeitshygienischen Problemen führen kann (Einatmen von Spritznebeln, Hautkontakt usw.). Daneben enthalten diese Harze auch erhebliche Anteile chemisch gebundenen Formaldehyds, welcher bei erhöhter Temperatur, z.B. beim Einbrennvorgang, leicht abspaltbar ist und in die Luft gelangt. Die Toxizität des Formaldehyds bei der Verwendung solcher Beschichtungsmassen ist in vielen Veröffentlichungen beschrieben, und es besteht ein außerordentliches Bedürfnis, Beschichtungsmassen zu finden, die diese Nachteile nicht aufweisen.

In großem Umfang eingesetzt werden auch Beschichtungsmassen aus hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen und Polyisocyanaten als Vernetzern. Diese besitzen hohe Witterungsbeständigkeit und gute Elastizität bei hoher Härte. Ihr
Nachteil liegt darin, daß die Polyisocyanate relativ
schwer zugänglich und deshalb teuer sind. Die Polyisocyanat-Komponente verursacht ebenfalls arbeitshygienische
Probleme, da eine Gefahr der Sensibilisierung der Personen
besteht, insbesondere durch Inhalation von Isocyanaten in
Form von Aerosolen (z.B. bei der Spritzapplikation). Auch
dies ist auf dem Lackgebiet bekannt. Wenn blockierte Polyisocyanate eingesetzt werden, treten beim Einbrennvorgang
hohe Abspaltverluste ein.

0140357

Eine andere Gruppe von großtechnisch eingesetzten Beschichtungsmassen sind Epoxidharze, die mit Aminen oder Säureanhydriden vernetzt werden. Epoxidharze können aufgrund der Herstellungsmethode geringe Mengen Epichlorhydrin enthalten, welches stark toxisch ist (LD<sub>50</sub> bei der Ratte oral: 50 mg/kg). Ferner kann der Umgang mit Epoxidverbindungen zu Sensibilisierungen der damit arbeitenden Personen führen. Ferner wird in Nature, London, 276, 391 (1978) die mutagene Wirkung aromatischer Epoxidharze im Ames-Test beschrieben.

Amine wirken stark schleimhautreizend, sind meist sehr geruchsintensiv und somit arbeitshygienisch problematisch. Auch sie können sensibilisierend wirken. Die als Vernetzer ebenfalls verwendeten Säureanhydride, z.B. Pyromellithsäuredianhydrid, wirken ebenfalls sensibilisierend undstark schleimhautreizend.

Der vorliegenden Erfindung liegt die Aufgabenstellung zugrunde wärmehärtbare Beschichtungsmassen und darin enthaltene Bindemittel zu finden, die aus arbeitshygienischen
Gründen weniger bedenklich sind, jedoch Überzüge ergeben,
deren Eigenschaften mit denjenigen vergleichbar sind, die
mit den bekannten Beschichtungsmassen erhalten werden.

**25** .

15

Es wurde überraschenderweise gefunden, daß diese Aufgabenstellung dadurch gelöst werden kann, daß als Komponente für die Bindemittel bestimmte Umsetzungsprodukte von Aldehyden mit Alkoholen eingesetzt werden.

30

Gegenstand der Erfindung ist demgemäß eine wärmehärtbare Beschichtungsmasse enthaltend als Bindemittel (A) filmbildende hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90000 und damit vermischte oder zu in der Beschichtungsmasse in gelöster Form vor-

- 1 liegenden Prekondensaten umgesetzte (B) vernetzende organische Verbindungen sowie organische Lösemittel, Additive und gegebenenfalls Pigmente und/oder Füllstoffe, die dadurch gekennzeichnet ist, daß die (B)
- vernetzenden organischen Verbindungen Umsetzungsprodukte sind von Aldehyden mit einem Molekulargwicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen und im Mittel 2 bis 10 Alkoxyendgruppen und die ein mittleres Molekulargewicht von 75 bis 5000 aufweisen.

Das Verfahren zur Herstellung von filmbildenden in organischen Lösungsmitteln löslichen Prekondensaten aus (A) filmbildenden hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 9000 und (B) vernetzenden organischen Verbindungen ist dadurch gekennzeichnet, daß die (A) filmbildenden hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit vernetzenden Umsetzungsprodukten aus Aldehyden mit einem Molekulargewicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen und im Mittel 2 bis 10 Alkoxyendgruppen und einem mittleren Molekulargewicht von 75 bis 5000 als Komponente (B) in organischen Lösungsmitteln bei Temperaturen von 100 bis 200°C in

Gegenwart von Katalysatoren umgesetzt werden.

25

30

35

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung der oben definierten wärmehärtbaren Beschichtungsmasse und der gemäß dem obigen Verfahren erhaltenen Prekondensate zur Herstellung von Lacküberzügen.

Als filmbildende hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestns 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90000,d.h. als Komponente (A), werden gemäß der Erfindung bekannte derartige Verbindungen eingesetzt, wie sie auch zur Herstellung anderer bekannter Beschichtungsmassen verwendet werden.

\_ 5 -

Als hydroxylgruppenhaltige Verbindungen kommen neben den Polymerisatharzen wie Polyacrylatharzen auch Polykondensationsharze wie Polyester, Alkydharze, usw. und Polyadditionsharze wie Polyurethanharze in

5 Betracht.

Als Polymerisatharze kommen im wesentlichen Polyacrylatharze mit einem Molekulargewicht bis zu etwa 90000 zur Anwendung, welche bereits in zahlreichen Patentschriften wie DE-A-15 95 243, DE-A-20 54 231, DE-A-20 21 178, DE-A-26 03 259 beschrieben sind. Es handelt sich hierbei um Polymerisate von Acrylmonomeren wie (Meth-)Acrylsäure, Methyl(meth)acrylat, Hydroxyethyl(meth)acrylat, Styrol, Vinylverbindungen, wie sie auch im Wagner/Sarx, Lack-kunstharze, 5. Auflage, Viertes Kapitel, Seite 229-238 beschrieben sind.

Als Polykondensationsharze kommen z. B. Polyesterund Alkydharze in Betracht. Polyesterharze sind Umsetzungsprodukte von aliphatischen, cyclo-20 aliphatischen und/oder aromatischen Mono- und/oder Polycarbonsäuren mit aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Mono- und/oder Polyolen. Besonders bevorzugt sind Polyester bzw. Alkydharze mit einem Molekulargewicht von 500 bis 5000, welche als Carbonsäurekomponente Verbindungen 25 wie Adipinsäure, Benzoesäure, p-tert.-Butylbenzoesäure, Maleinsäure, Fumarsäure, o-, m-, p-Phthalsäure, Sebacinsäure, Tetrahydro-, Hexahydro-Phthalsäure, Trimellithsäure sowie aliphatische gesättigte und/oder ungesättigte Monocarbonsäuren mit einer Kohlenstoffzahl von 6 bis 20 30 und als Alkoholkomponente Verbindungen wie Ethylenglykol, Propylenglykol, Glyzerin, Pentaerythrit, Neopentylglykol, Trimethylolpropan, Hexandiol, Hydroxypivalinsäureneopentylglykolester, Diethylenglykol, Dipropylenglykol enthalten. Solche Polyester bzw. Alkydharze sind z.B. be-35 schrieben in Houben-Weyl, Makromolekulare Stoffe II,

- Band 14/2, Seite 4-42 und in Ullmann, "Encyclopädie der technischen Chemie", 4. Auflage, Band 19, Seite 61-86. Vorzugsweise kommen Polyester bzw. Alkydharze in Betracht, welche ein rechnerisches mittleres Molekulargewicht von 700 bis 4000 besitzen.
- Als Polyadditionsharze, zweckmäßig mit einem Molekulargewicht von 500 bis 5000, werden solche verwendet, welche aus hydroxylgruppenhaltigen Polyethern,
  insbesondere Polypropylenglykolen, und/oder Polyolen
  mit di- und/oder trifunktionellen Isocyanatharzen
  durch eine Polyadditionsreaktion hergestellt werden,
  wobei als H-active Substanz auch geringe Mengen von
  primären oder sekundären Aminen verwendet werden können
  und die entstehenden Reaktionsprodukte wiederum Hydroxylgruppen tragen. Besonders bevorzugt werden solche
  Polyadditionsharze verwendet, welche eine Hydroxylzahl von 50 bis 500 aufweisen.
- Ferner können auch hydroxylgruppenhaltige Polyether, zweckmäßig mit einem Molekulargewicht von 500 bis 5000, abgeleitet z. B. von Ethylenglykol, Propandiol-1,2, Butandiol-1,4 zur Herstellung der filmbildenden, vernetzenden, organischen Verbindungen verwendet werden.
  - Die gemäß der Erfindung als Komponente (B) eingesetzten Umsetzungsprodukte von Aldehyden mit Alkoholen sind ebenfalls bekannt, wurden aber bisher für diesen Zweck nicht eingesetzt.

25

Crotonaldehyd und Glutardialdehyd.

**10**.

15

20

35

0140357

Als Aldehyde kommen sowohl aromatische als auch aliphatische Aldehyde zur Anwendung mit vorzugsweise ein
oder zwei Aldehydgruppen pro Molekül. Beispiele hierfür
sind Formaldehyd, Acetaldehyd, Propionaldehyd, Glyoxal, nButyraldehyd, i-Butyraldehyd, n-Valeraldehyd, 2-Methylbutynal, i-Valeraldehyd, 2-Methylpentanal, Glutardialdehyd, p-Tolylaldehyd, 2-Phenylpropanal, Malonaldehyd,
Methoxyacetaldehyd, Crotonaldehyd, Acrolein. Bevorzugt
sind Malonaldehyd, Methoxyacetaldehyd, n-Butyraldehyd,

Als Alkohole kommen vorzugsweise einwertige Alkohole zur Anwendung, z.B. Methanol, Ethanol, n-Propanol, i-Propanol, n-Butanol, i-Butanol, sec.-Butanol, tert.-Butanol. Bevorzugt sind Methanol und Ethanol.

Gegebenenfalls können auch mehrwertige Alkohole für die Umsetzung mit Aldehyden zur Anwendung kommen, z.B. Ethylenglykol, Propandiol-1,2, Hexandiol-1,6, Butandiol-1,4, Trimethylolpropan, Pentaerythrit, Glycerin.

Die oben beschriebenen Umsetzungsprodukte aus Aldehyden und Alkoholen werden mit hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit einem Molekulargewicht von 500 bis 90000

25 zur Herstellung der erfindungsgemäßen filmbildenden, vernetzenden, organischen Verbindungen gemischt oder soweit umgesetzt, daß noch in organischen Lösungsmitteln lösliche polymere Verbindungen entstehen. Dabei werden solche hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen verwendet, welche pro Molekül mindestens 3 Hydroxylgruppen tragen.

Das Mengenverhältnis zwischen hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen und den Umsetzungsprodukten von Aldehyden mit Alkoholen ist bevorzugt so zu wählen, daß auf ein Äquivalent Hydroxylgruppen mindestens 0.7 Äquivalente und höchstens 1.5 Äquivalente Alkoxyendgruppen fallen. Besonders bevorzugt sind 0.8 bis 1.4 Äquivalente Alkoxyendgruppen des Umsetzungsproduktes von Aldehyden mit Alkoholen pro Äquivalent Hydroxylgruppen der hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen.

5

Als organische Lösemittel werden übliche Lacklösemittel, zweckmäßig aromatische Kohlenwasserstoffe wie Xylol, Śolvesso 100 (eingetragenes Warenzeichen), Glykolester wie Ethylglykolacetat, Alkohole wie Isopropanol, n-Butanol Ether wie Ethylenglykoldimethylether oder ander

10 Butanol, Ether wie Ethylenglykoldimethylether oder andere organische Lösemittel eingesetzt, welche die filmbildenden, vernetzenden, organischen Verbindungen zu lösen vermögen, wobei auch Lösemittelgemische verwendet werden können.

15

Die Beschichtungsmasse gemäß der Erfindung enthält auf 100 Gew.-Teile Bindemittel etwa 10 bis 50 Gew.-Teile Lösemittel, vorzugsweise etwa 15 bis 40 Gew.-Teile Lösemittel.

20

Außerdem enthält die Beschichtungsmasse die üblichen Additive wie Siliconöle oder niedermolekulare Acrylpolymere (Verlaufsmittel), gegebenenfalls Pigmentbenetzungsmittel (z.B. Sojalecitin), Weichmacher z.B. Palatinol C (eingetragenes Warenzeichen), Epoxidharze, UV-Absorber, gegebenenfalls Füllstoffe z.B. Schwerspat, Kaolin, Talkum, gegebenenfalls Thixotropierungsmittel wie Aerosil, Bentone (beide eingetragene Warenzeichen), und Katalysatoren wie p-Toloolsulfonsäure.

30

25

Herstellung eines Polyesters als hydroxylgruppenhaltige Verbindung:

536 g Trimethylolpropan werden mit 296 g Phthalsäurean-35 hydrid und 146 g Adipinsäure in einem Vierhalskolben mit Kolonne, Abscheider, Kühler, Rührer und Inertgasleitung

- vermengt, etwa 50 ml Xylol als Schleppmittel zugegeben und zunächst auf 150°C aufgeheizt. Danach wird so lange unter Erhöhung der Temperatur (bis 210°C) Wasser ausgekreist, bis die Säurezahl (SZ) des entstehenden Harzes unter 2 mg KOH/g gefallen ist. Das entstehende Harz
- 5 unter 2 mg KOH/g gefallen ist. Das entstehende Harz wird abgekühlt und mit Ethylglykolacetat auf 60% verdünnt. Errechnetes Molekulargewicht bei SZ2 ist 878, Hydroxylfunktionalität 5.8.

#### <u>Herstellungsbeispiel 2</u>

10 Herstellung eines Alkydharzes.

Im wesentlichen unter gleichen Reaktionsbedingungen, wie im Herstellungsbeispiel 1 beschrieben, werden folgende Komponenten miteinander umgesetzt:

15 590 g Trimethylolpropan

340 g Phthalsäureanhydrid

169 g Adipinsäure

111 g Isononansäure

50 g Xylol:

20 Errechnetes Molekulargewicht bei SZ2 ist 1128, Hydroxylfunktionalität 5.7.

### Herstellungsbeispiel 3

Herstellung eines Acrylatharzes:

In einen Rundkolben, ausgerüstet mit Rückflußkühler, Rührer, Inertgasleitung werden 47 g Ethylglykolacetat gegeben und zum Sieden erhitzt. Danach werden kontinuierlich innerhalb 4 h unter Beibehalten einer Temperatur von 153-156°C eine Mischung von

30

- 24,8 g Hydroxyethylmethacrylat
- 12,3 g Butandiolacrylat
- 3,0 g Methylmethacrylat '
- 0,8 g Acrylsäure
- 35 6,2 g Vinyltoluol
  - 2,3 g tert.-Butylperbenzoat
  - 0,6 g Ditertiärbutylperoxid

zugegeben. Danach wird mit 3 g Ethylglykolacetat nachgespült und etwa 4 h bei 150-154°C nachpolymerisiert.

Durch Abdestillieren von Lösungsmittel wird die Harzkonzentration auf 60 % eingestellt.

#### Beispiel 1

5

10:

1000 g der Polyesterharzlösung von Herstellungsbeispiel 1 werden mit 0.17 g p-Toluolsulfonsäure versetzt und in einem Rundkolben, der mit Kolonne, Rührer, Inertgaseinleitung und Abscheider versehen ist, 30 min. auf 60°C erwärmt. Danach werden 139.3 g Tetramethoxypropan und 33.7 g Trimethoxyethan zugegeben, und es wird langsam auf 100°C erhitzt. Nachdem 25 % der theoretischen Methanolmenge abgeschieden sind, werden unter Kühlen 0.22 g Triethylamin zugegeben. Man erhält eine klare Harzlösung mit einer Viskosität von etwa 1300 mPas und einem Gehalt an nichtflüchtigen Anteilen von 65 Gew.-%.

Zur Herstellung eines Lackes wird dieses Bindemittel mit 20 den in der Tabelle 1 genannten Komponenten in üblicher Weise verarbeitet. Dabei wurde die Dispergierung bei Temperaturen von maximal 60°C mit den Bestandteilen 1 bis 7 durchgeführt und das Material anschließend mit den Be-25 standteilen 8 und 9 vermischt. Danach wurde mit einem Lösungsmittelgemisch, bestehend aus gleichen Gewichtsteilen Solvesso 100 (eingetragenes Warenzeichen), Ethylglykolacetat und Butylglykolacetat auf eine Auslaufviskosität im AK 4-Becher bei 23°C von 80 s eingestellt. 9 Gew.-% n-Butanol, bezogen auf 100%iges Bindemittel, zu-30 gegeben und weiter mit dem oben beschriebenen Lösungsmittelgemisch auf AK 4-Viskosität (23°C) von 30 s eingestellt. Das Gewichtsverhältnis von Bindemittel zu Pigment ist bei allen Lacken 1:1.

Zur Bestimmung der lacktechnischen Eigenschaften wurden die Lacke auf phosphatierte, elektrotauchlackierte Prüfbleche appliziert (kann z.B. durch Spritzen, Rakeln, Gießen oder Tauchen geschehen) und während 25 Minuten bei 140°C in einem Umluftofen gehärtet. Die Prüfergebnisse sind in Tabelle 2 aufgeführt.

Für die Bestimmung der MEK (Methylethylketon)-Beständigkeit wurden die Lacke auf 2 mm dicke Glasplatten in der

Weise appliziert und während 25 min. bei 140°C getrocknet, daß eine Trockenfilmdicke von 30 µm erreicht wurde. Die beschichteten Platten wurden während 5 min. in ein auf 22°C temperiertes MEK-Bad getaucht und sofort nach dem Herausnehmen und Abdunsten des Lösungsmittels bezüglich

Blasengröße und -häufigkeit beurteilt.

Die Wasserlagerung wurde in der Weise durchgeführt, daß die beschichteten Prüfbleche während 16 h in 80°C-warmem, deionisiertem Wasser gelagert und 1 h nach Entnahme aus dem Wasserbad beurteilt wurden.

Die Lacke des Beispiels 2 und des Vergleichsbeispiels wurden auf Lagerstabilität geprüft, wobei die Lagertemperatur 23°C betrug und während 10 Wochen die Auslaufviskosität AK 4 (23°C) gemessen wurde. Die Ergebnisse sind in Tabelle 3 aufgeführt.

#### Beispiel 2

20

25

Das gemäß Herstellungsbeispiel 2 erhaltene Harz wird noch im Kolben unter Kühlen mit 638 g Ethylglykolacetat verdünnt. Darin werden 0.24 g p-Toluolsulfonsäure bei 60°C während 30 min. gelöst. Dann werden 197 g Tetramethoxyrropan und 48 g Trimethoxyethan zugegeben und auf maximal 103°C erhitzt. Wenn die Lösung 5000 mPas (bei 25°C) erreicht hat, wird auf Raumtemperatur gekühlt. Danach werden 0.31 g

- 1 Triethylamin zugegeben. Die Lösung hat einen Gehalt an nichtflüchtigen Anteilen von 65 Gew.-%.
- Die Herstellung und Applikation des Lackes erfolgt wie in Beispiel 1 beschrieben. Die Ergebnisse sind in den Tabellen zusammengestellt.

#### Beispiel 3

- Das gemäß Herstellungsbeispiel 3 erhaltene Acrylatharz wird wie im Beispiel 1 beschrieben zu einem Prekondensat gemäß der Erfindung umgesetzt, wobei die folgenden Produkte und Mengen eingesetzt werden:
- 15 1000 g Acrylatharz von Herstellungsbeispiel 3
  - 97.2 g Tetramethoxypropan
  - 23.6 g Trimethoxyethan
    - 0.25 g p-Toluolsulfonsäure
    - 0.16 g Triethylamin

20

Die Reaktion wird bei 137-140°C durchgeführt, und es wird so lange kondensiert, bis 25 % der theoretischen Methanolmenge abgeschieden worden sind. Der Gehalt an nichtflüchtigen Anteilen in der Lösung beträgt 63,6 Gew.-%.

~	
•	
0	
w	
_	
H	
_	
•	
Н	
•	
•	
_	
Ω	
_	
-	
_	
Ø	
w	
_	
H	

Lackbestandtelle	Bestand- teil	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3	Vergleichs- beispiel
Bindemittel von Beispiel 1	-	43.54 g	1	1	
Bindemittel von. Beispiel 2	8	1	43.54 B	1.	•
Bindemittel von Beispiel 3	W	1		44.50 g	
Desmophen RD 181 (75%1g in Xylol)	7	 1	1	. 1	26.44 g
<pre>Titandloxid RL 68 (Rhone Poulenc)</pre>	ſζ	28.30 8	28.30 8	28.30 g	28.30 g
Siliconöl AR 200 (Wacker) (1%1g in Xylol)	ဖ	0.20 8	0.20 8	0.20 8	0.20 8
Additol XL 460 (Hoechst)	2	2.13 g	2.13 g	2.13.B	2.13 g
Nacure 155 (King Ind.)	, <b>ω</b>	0.65 g	0.65 g	0.65 g	1
Luwipal 012 (BASF) (62%1g)	9.	1	1	ı	13.71 8
Anmerkung: Desmophen, Additol,		re und Luwipe	il sind einget	ragene Warenz	Nacure und Luwipal sind eingetragene Warenzeichen. Desmopher

ein handelsüblicher hydroxylgruppenhaltiger Polyester. Siliconöl und Additol skrd stel. Nacure ist ein Katalysator auf Basis von aromatischen Sulfonsäuren. Luwipal

•	
N	
•	
Н	
Н	
Ф	
Ω,	
ಹ	
H	

Prufmethode/ Kennwerte	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3	Vergleichsbeispiel
Viskosität (AK 4/220)				
bei Applikation	30 g	30 s	30 B	30 s
Einbrennbedingung	25min/140°C	25min/140°C	25min/140°C	
Pendelhärte (König) bel 30 µm Trockenfilmdicke	195 sec	190 sec	112 sec	121 sec
Tiefung (Erichsen) bei 30 µm Trockenfilmdicke	8.5 mm	9.0 mm		
MEK-Beständigkeit (5min/				
Blasenmenge* Blasengröße*		F- F-	<del></del>	·
Wasserlagerung (16h 80°C) Blasenmenge* Blasengröße*	<b>01</b> F-	<b>₩</b>	<b>~</b> ~ ~	. 01-
*Bewertung nach DIN 53230				

		тарелле	1 e 3
	-		
Lagerzeit in		/iskosität	Viskosität AK 4 (25°C)
Wochen	Beis	Beispiel 2	Vergleichsbeispiel
	 &	•	30
<b>~</b>	35	9	,37
'n	77		24
r,	87		52
10	<b>5.</b>		9

#### 5 <u>Patentansprüche</u>

- 1. Wärmehärtbare Beschichtungsmasse enthaltend als Bindemittel (A) filmbildene hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von 10 mindestens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90000 und damit vermischt oder zu in der Beschichtungsmasse in gelöster Form vorliegenden Prekondensaten umgesetzte (B) vernetzende organische Verbindungen sowie organische Lösemittel, Additive 15 und gegebenenfalls Pigmente und/oder Füllstoffe. dadurch gekennzeichnet, daß die (B) vernetzenden organischen Verbindungen Umsetzungsprodukte sind von Aldehyden mit einem Molekulargewicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen und im Mittel 2 bis 10 Al-20 koxyendgruppen und ein mittleres Molekulargewicht von 75 bis 5000 aufweisen.
- 2. Beschichtungsmasse nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (B) Umsetzungsprodukte sind von Malonaldehyd, Methoxyacetaldehyd, n-Butylaldehyd und/oder Crotonaldehyd mit Methanol und/oder Ethanol.
- 30 3. Beschichtungsmasse gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente (B) Tetramethoxypropan und/oder Trimethoxyethan ist.
- 4. Beschichtungsmasse nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß auf ein Äquivalent Hydroxylgruppen der Komponente (A) 0.7 bis 1.5 Äquivalente Alkoxyendgruppen der Komponente (B) entfallen.

5

35

- 5. Beschichtungsmasse nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß auf ein Äquivalent Hydroxylgruppen
  der Komponente (A) 0.8 bis 1.4 Äquivalente Alkoxyendgruppen der Komponente (B) entfallen.
- 6. Verfahren zur Herstellung von filmbildenden in organischen Lösungsmitteln löslichen Prekondensaten aus (A) filmbildenden hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von min-10 : destens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90000 und (B) vernetzenden organischen Verbindungen, dadurch gekennzeichn e t, daß die (A) filmbildenden hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen mit vernetzenden Umsetzungs-15 produkten aus Aldehyden mit einem Molekulargewicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen und im Mittel 2 bis 10 Alkoxyendgruppen und einem mittleren Molekulargewicht von 75 bis 5000 als Komponente (B) in organischen Lösungsmitteln bei 20 Temperaturen von 100 bis 200°C in Gegenwart von Katalysatoren umgesetzt werden.
- 7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet,
  daß als Komponente (B) das Umsetzungsprodukt von
  Malonaldehyd, Methoxyacetaldehyd, n-Butylaldehyd und/
  oder Crotonaldehyd mit Methanol und/oder Ethanol verwendet wird.
- 8. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet,
  daß als Komponente (B) Tetramethoxypropan und/oder
  Trimethoxyethan verwendet wird.
  - 9. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 6 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß solche Mengen der Komponente (A) mit der Komponente (B) umgesetzt werden, daß auf ein Äquivalent Hydroxylgruppen der Komponente (A) 0.7 bis 1.5 Äquivalente Alkoxyendgruppen der Komponente (B) entfallen.

10 ·

- 1 10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß solche Mengen der Komponente (A) mit der Komponente (B) umgesetzt werden, daß auf ein Äquivalent Hydroxylgruppen der Komponente (A) 0.8 bis 1.4 Äquivalente Alkoxyendgruppen der Komponente (B) entfallen.
  - 11. Verwendung der wärmehärtbaren Beschichtungsmasse nach Anspruch 1 zur Herstellung von Lacküberzügen.
  - 12. Verwendung des nach Anspruch 6 erhältlichen Prekondensats als Bindemittel in wärmehärtbaren Beschichtungsmassen zur Herstellung von Lacküberzügen.

Veröffentlichungsnummer:

0 140 357

12	EUROPÄISCHE	<b>PATENTANMELDUNG</b>
----	-------------	------------------------

Anmeldenummer: 84112970.3

Int. Cl.4: C 09 D 3/49

Anmeldetag: 27.10.84

Priorität: 29.10.83 DE 3339424

7 Anmelder: Herberts Gesellschaft mit beschränkter Haftung, Christbusch 25, D-5600 Wuppertal 2 (DE)

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 08.05.85 Patentblatt 85/19

Erfinder: Heinrich, Slegfried, Augustastrasse 84, D-5600 Wuppertal 1 (DE) Erfinder: Heitzmann, Rudolf, Dr. Dipl.-Chem., Waldstrasse 7, D-7803 Gundelfingen (DE) Erfinder: Stolzenbach, Helnrich, Dr. Dipl.-Chem., Kottsiepen 73, D-5600 Wuppertal 21 (DE)

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LINL

73 Vertreter: Türk, Dietmar, Dr. rer. nat. et al, Türk, Gille + Hrabal Patentanwälte Bruckner Strasse 20, D-4000 Düsseldorf 13 (DE)

Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 30.12.86 Patentblatt 86/52

Wärmehärtbare Beschichtungsmasse, darin enthaltene Prekondensate und deren Verwendung.

Wärmehärtbare Beschichtungsmasse enthaltend als Bindemittel (A) filmbildende hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit einer Hydroxylfunktionalität von mindestens 3 und einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 90 000 und damit vermischte oder zu Prekondensaten umgesetzte (B) vernetzende organische Verbindungen, erhalten durch Umsetzung von Aldehyden mit einem Molekulargewicht von höchstens 500 mit Mono- und gegebenenfalls Polyalkoholen, die im Mittel 2 bis 10 Alkoxyendgruppen und ein mittleres Molekulargewicht von 75 bis 5000 aufweisen. Die Erfindung betrifft auch die Herstellung der Umsetzungsprodukte aus Aldehyden und Alkoholen sowie die Verwendung der Beschichtungsmasse und der Umsetzungsprodukte zur Herstellung von Lacküberzügen.



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

140357

Nummer der Anmeldung

EP 84 11 2970

	Kennzaichause des Calina	anto mit Amerika neurola este este est		
Kategorie	nennzeichnung des Dokun der ma	nents mit Angabe, soweit erforderlich. Bgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
A	FR-A-1 574 971	(BASF)		C 09 D 3/49
A	US-A-3 925 278 al.)	(K. MURAI et		
A	- FR-A-1 533 897	(BASF)		
A	US-A-4 154 912	 (W.H. PHILIPP)		
A	DE-A-2 417 587	 (CIBA-GEIGY)		
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CI 4)
	•			C 09 D C 08 K C 08 J
		·		
Der	vorliegende Recherchenbericht wu	de für alle Patentansprüche erstellt.	7	
•	Recherchenon DEN HAAG	Abschlußdatum der flecherche	. STI	ENON PP'eM.E.
X vor	ATEGORIE DER GENANNTEN D n besonderer Bedeutung allein in n besonderer Bedeutung in Verl deren Veröffentlichung derselb ihnologischer Hintergrund ihtschriftliche Offenbarung	petrachtet nach pindung mit einer D: in de	dem Anmeldeda r Anmeldung an	ent, das jedoch erst am oder atum veröffentlicht worden is geführtes Dokument angeführtes Dokument

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

#### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER: \_\_\_\_\_

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.